

窯業과化學工學

—窯業에서 利用되는 粉體工學을 中心으로하여—

池 應 業*

序 言

窯業體의 製造와 그應用을 開發하는데 必要한 基礎理論 중에는 化學工學에서 必要로하는 基礎들과 共通된 分野는 大端히 많다.

첫째 窯業體의 一般製造過程은 (1) 原料의 粗粉碎, (2) 配合, (3) 微粉碎, (4) 反죽, (5) 成形, (6) 乾燥, (7) 烧成 등의 工程으로 되어있다. 이를 工程 중에서 化學工學과 直接的으로 關聯性이 큰 것은 粉碎와 烧成에 關한 理論이라 할 수 있을 것이다.

다음으로 窯業學에서는 固體에 關한 理論이 窯業體의 各 製造過程에서 配合된 原料의 組成內에서 일어나는 여러 가지 複雜한 現象과 그 機構 등을 追究하는데 있어서 不可缺의 基礎가 되며 따라서 結晶學, 表面과 界面에 關한 理論, 擴散理論, 相平衡論, 固體反應論, 結晶의 生長에 關한 理論 등이 필요하게 된다. 이와 같은 理論分野는 化學工學에서도 다루어 져야 할 것들이 아님가 생각한다.

셋째로 일단 製造된 窯業製品의 効果의in 應用을 開發하기 위해서는 그 應用目的에 따라 各己 必要한 性質들이 測定되어야 할 것이다. 窯業에서 보편적으로 取扱되는 性質들은 Thermal properties, Optical properties, Plastic deformation과 Viscous flow 및 Elastic deformation을 다루는 Rheological properties, 強度, 電氣傳導性質, 誘電 및 磁氣性質 등인데 이러한 性質들을 追究하는데 基礎가 되는 學問은 化學工學徒에게도 역시 必要한 基礎學問이라고 생각된다.

以上 간단히 論議한 바와 같이 窯業學에서 必要로 하는 基礎學問分野를 (1) 製造工程에서 必要한 것, (2) 各工程에서 原料組成內에서 일어나는 여러 現象과 그 機構를 研究하는데 必要한 것, (3) 効果의 應用開發에 必要한 것의 三者로 分類하여 考察하였는데 이것 들에 關한 전부를 論議한다는 것은 너무나 廣範圍하므로 여기서는 避하기로 하고 그 중에서 粉體에 關한 理論을 主題로 하여 이것이 窯業에서는 어떻게 利用되고 있는 가를 簡單히 紹介하고자 한다.

窯業과 粉體

窯業原料는 일단 粉體로 하여 使用하는 것이一般的이다. 陶磁器와 耐火物 혹은 씨멘트工業에서 粉碎하여 微粒子를 얻는다는 것은 製品으로서의 目的을 最高度로 높이기 위한 手段인 것이다.

一般的으로 窯業體의 烧成工程에서는 表面反應이 主對象이므로 固體反應 혹은 Vitrification 등의 進行速度는 接觸表面과 微粒子들의 Packing으로서 發生하는 Capillary 現象이 重要한 要素이며 反應時間, 烧成溫度 및 烧成物의 諸性質 등은 粉體의 粒度와 크게 關聯되어 있는 것이다.

窯業에서 粒度를 論하는 것은 粉碎操作이 最終目的으로서가 아니고 反應에 대한 準備操作이라는 點이다. 따라서 窯業에서는 粉碎된 原料를 粒度別로 分離하고 分離된 것을 다시 適當한 粒度分布가 되겠음 混合調節하여 希望하는 性質의 製品으로 製造한다는 것이 重要的工程으로 되어 있다.

固體—固體系의 分離

固體와 固體를 分離하는데 使用되는 主要方法은 다음과 같다.

- i) 크기의大小를 利用하는 分離法
 - (a) Sieving ,
 - (b) 液體의 抵抗을 利用
- ii) 比重의 差를 利用하는 分離法
 - (a) 真比重의 差를 利用
 - (b) 特殊方法을 利用
- iii) 其他特殊分離法
 - (a) 磁氣利用
 - (b) 電氣泳動

窯業에서 흔히 利用되고 있는 分離法은 水築(Elutriation)인데 이것은 水流를 利用하는 것으로 특히 粘土에서 不純物을 除去하는데 널리 使用되고 있다. 粘土의 水築作業은 粒度分離以外에 粘土粒子의 表面에 吸

* 漢陽大學校 工科大學 窯業科

着되어 있는 여러가지 종류의 이온들을单一이온으로置換하는操作도包含되어 있는 것이 그重要한點이다.

固體粒子가重力場에서流體속을 천천히沈降할때는 Stokes의法則에 따른다,

$$v = \frac{gd^2(\rho_s - \rho)}{18\eta}$$

여기서 v 는終末速度(沈降速度), d 粒子의直徑, η 는流體의粘度, ρ_s 와 ρ 는粒子 및流體의密度이다.

이式은靜置된濃度가낮은Slurry 속에서徐徐히沈降하는固體에對해서適用되므로粒度分布를測定하는데는適合하나液體를運動시켜서一定한크기의固體를分離하는 데는不適合하며이경우에는Rittinger의式을使用한다.

$$V = c \sqrt{d_k(\rho_s - \rho)}$$

v: flow velocity of liquid
(mm/sec)
d_k: maximum diameter
c: constant /Sphere: 2.73
needle: 2.37
plate: 1.97

粘土類의 Elution은 다음과 같은操業으로 한다.

- 原礦을 물과混合한다. 이操作에서 중요한變數는原礦의含水量으로서 이것이水浸時間과(Cylinder形의試驗體를水中에靜置하여崩壊하는時間, 물속에서의粒子들의分散度를左右하는因子이다. 原礦內의含水量이水浸時間과分散度에 미치는 영향은 그림 1과 2에 그一般的인例로서 볼 수 있을 것이다.

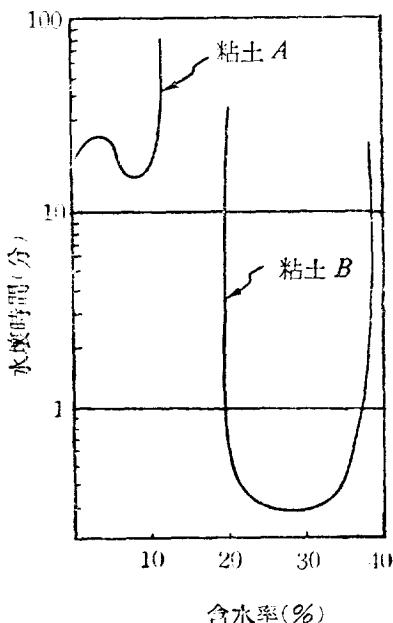


그림 1. 含水量과水浸時間과의關係.

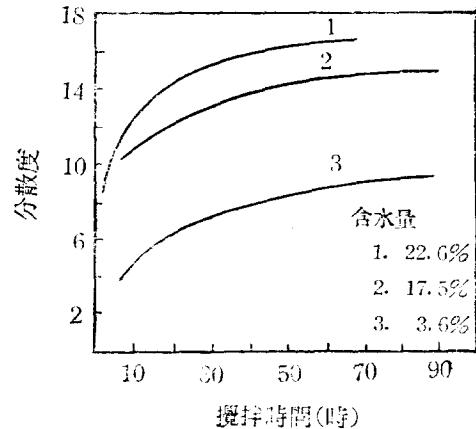


그림 2. 含水量과攪拌時間이分散度에 미치는 영향.

- 粗粒子는 미리 Sieve로서除去한다.
- 浮遊하여 있는粘土粒子를 다음槽로 보낸다
- 다시 Sieve로서粗粒子를除去한다
- 浮遊된粒子를水流로서운반된微細粒子를沈澱槽에沈降시킨다
- 沈澱물을脫水한다

實際水篩方法은 여러가지 있으나最近遠心力を利用하는液體Cyclone은 그構造가簡單하고設置空間이적게必要하다는點等의利點이 있으므로濃縮操作에도利用되고 있다. 그러나液體Cyclone中에서의液體 및粒子의流动狀態가複雜하고粒子相互間의 영향이크며Cyclone下部의流动이固體分離에重要한役割을하고있으므로正確한分離에는 아직充分한研究가되어있지않다. 粒子가分散되어 있는媒體로부터粒子를分離시키기위해서는圓錐形의Cyclone에接線方向으로導入되는媒體에 대하여주어진渦流에依하여發生하는遠心力を利用한다, 그림 3에液體Cyclone의基本的dimension의比率를圖示한다.

Stokes의式이適用된다고하면cyclone內의半徑 r 인點에서粒子에대한 V_r 에依한抗力과遠心力의균형이取해지면

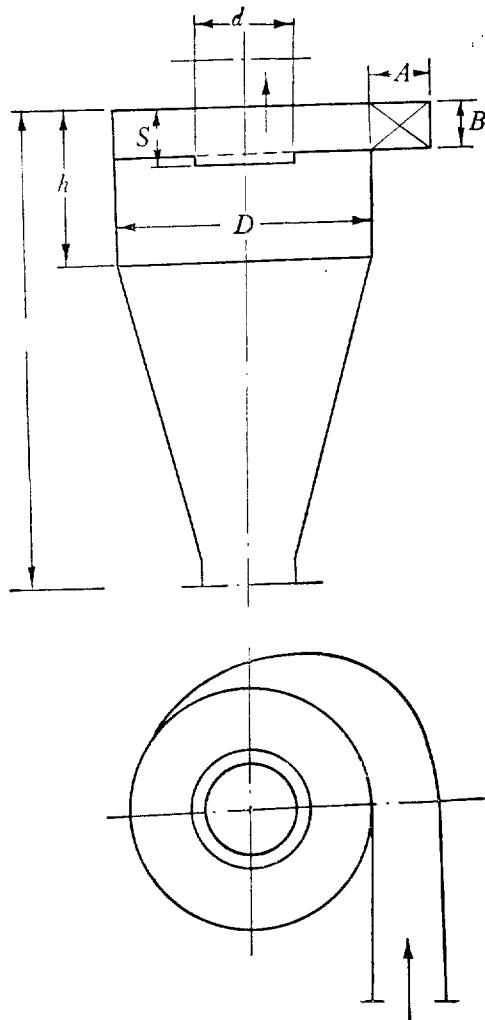
$$V_r = \frac{d^2(\rho_s - \rho) Vt}{18\eta r}$$

V_r : 半徑方向速度

$$\therefore r = \frac{d^2(\rho_s - \rho) Vt^2}{18\eta V_2}$$

Vt : 接線方向速度

따라서 만일 V_r 및 V_t 가 r 의 函數로서 表示될 수 있다면, 粒子가 平衡狀態를 維持하면서 回轉運動을 할 수 있는 位置를 決定할 수 있다.



$$\begin{aligned} D &= (2.0 \sim 3.0)d \\ h &= 2d \\ A \times B &= d \times 0.75\alpha \end{aligned}$$

그림 3. 사이클론의 基本尺寸.

이 式과 軸方向의 上昇速度를 考慮하여 粒子가 流出되는範圍가 決定될 수 있다. 또한 Cyclone의 處理能力은 다음 式으로 計算한다.

$$V = K \sqrt{HT} (\text{cm}^3/\text{min})$$

V : 流體의 부피

H : 流體의 入口와 出口와의 壓力差

T : 流體의 絶對溫度

粒 度 分 布

微粒子의 粒度分布狀態를 測定하는 方法은 많이 있으나 目的으로 하는 性質에 關聯하여 適切한 測定方法을 選定한必要가 있다. 粒度測定方法을 分類한 것이 表 1에 있다.

表 1. 粉末의 粒度測定方法.

A. 直接測定法

1. 顯微鏡에 依한 方法
2. 電子顯微鏡에 依한 方法
3. Sieve에 依한 方法

B. 間接測定法

1. 粒子의 沈降法則을 利用하는 方法
2. 沈降에 遠心力を 利用하는 方法
3. 空氣透過法
4. 吸着法
5. 粒子表面溶解에 依한 方法

粒子의 沈降法則을 利用하는 測定法에도 여러가지 方法이 提案되어 있는데 그 중 一例로서 Wiegner의 沈降管에 依한 粒度測定法을 紹介한다. 沈降管의 裝置는 그림 4와 같다. Main tube A는 內徑 3.47cm, 높이 130cm 이고 下底로부터 30cm 인 場所에 밸브가 붙은 Branch tube B(內徑 1cm)를 連結한다. 連結部로부터 위쪽으로 두 管에는 눈금이 그어져 있다. 實驗할 경우에는 B管의 밸브를 닫아 놓고 試料 Suspension을 管 A에 넣고 蒸溜水를 管 B에 넣는다. 다음에 잘 훈들어서 混合한 후 밸브를 열어서 兩液을 접촉시킨다.

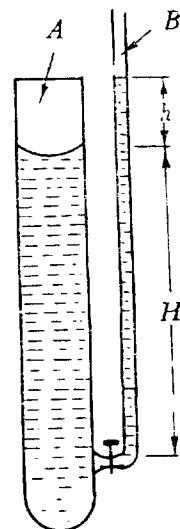


그림 4. Wiegner 沈降管.

試料液이 증류수보다比重이 크므로 증류수의 水準이 높아 진다. 時間이 경과함에 따라서 粒子가沈降하며 이에 따라서兩液의水面이 높아가 차차로 접근하여 결국同一水準에 도달하게 된다. 이로서 實驗이 끝난 셈이다. 그라프에서 X軸에 時間을 Y軸에 管 A와 B 사이의 液面 높이의 差를 플로트하면沈降曲線을 얻는다.

管 A 속의 試料 Suspension의 比重의 變化는 粒子의沈降量에 比例한다. 따라서 두 管의 液面 높이의 差, h 는 管 A 속에 浮遊하고 있는 粒子의 量에 直接 比例한다. 따라서 다음 式

$$h = cp \quad c: \text{常數}$$

p: 管A 속에 浮遊하여 있는 粒子의 量
이 成立하고沈降曲線은 다음과 같은 函數를 나타내고 있다.

$$h = f(t) \quad t: \text{時間}$$

따라서

$$P = \frac{1}{c} f(t)$$

로서 P 로부터沈降된 粒子의 불은 를 알 수 있다. 지금 粒子를 球形이라 생각하면 그沈降速는 Stokes의 法則에 따라

$$V = \frac{2}{g} g \frac{\rho_s - \rho}{\eta} \frac{d^2}{2}$$

一定한 温度에서

$$V = K \frac{d^2}{2}$$

또는 $d = 2K' \sqrt{v}$ (a)

$$(但 K' = \frac{1}{K})$$

또한沈降距離, H 는 알고 있으므로 어떤 時間 t' 秒 사이에 이 距離를沈降한 粒子의沈降速度, V' 는

$$V' = \frac{H}{t'}$$

이다. 이것을 方程式(a)에 代入하여 그 粒子의 直徑을 計算된다.

$$d' = 2K' \sqrt{H/t'}$$

時間 t' 까지에는 Suspension 中의 直徑 $d > d'$ 인 粒子는 全部沈降하였고 또한 Suspension 内의 下部에서는 d' 보다 큰 粒子들 중의一部도 全部沈降하였다 것이다. 그림 5는沈降曲線의 一例이다. 이曲線의 分析結果는 다음과 같다.

固體一液體의 分離

窯業에서는粉碎 혹은 粒子의 分離 등의 過程이 大部分浸式으로 이루어지므로 固體와 液體와의 混合物에

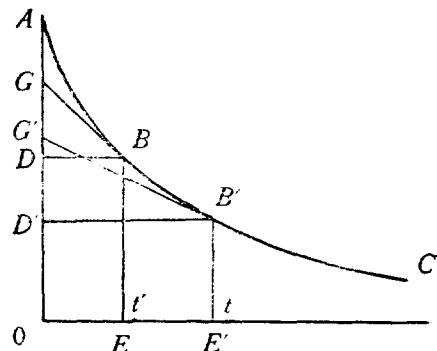


그림 5. 沈降曲線.

$AB'C$: 沈降曲線

AO : 時間 t_0 에서의 浮遊粒子의 總量

BE : 時間 t' 에서의 浮遊粒子量

DA : 時間 t' 까지에 完全沈降된 粒子量

DG : 點 B 에서의 接線

$B'E'$: 點 B' 에서의 接線

AG : 時間 t' 까지沈降한 粒子量中에서 $d > d'$ 인 粒子의 量

DG : 時間 t' 까지沈降한 粒子量中에서 $d < d'$ 인 粒子의 量

GG' : $d' > d > d''$ 인 粒子의 量

서兩者를 分離하는 것이 必要한 過程의 하나이다. 固體를 液體로부터 分離하는 方法에는 濾過法, 沈澱法 또는 Spray dry 등의 여려가지가 있는데 濾過法이 가장 많이 利用되고 있다. 窯業工業에서 물과 窯業原料粒子와의 混合分散系(Slip 라고 함)에서 粒子를 물로부터 分離하는 데는 Cake filter를 使用하고 있다.

可塑性을 가진 粘土粒子들을 통해서 물이 흐르는 現象에서의 透水率은 Ceramics의 製造工程에서 基本의 一問題인 것이다. 이問題는 Slip의 여과 뿐만 아니라 Casting formation 및 乾燥에서도 重要的役割을 한다. 따라서 透水率의 測定方法이 必要한 것인데 특히 窯業에서 응용될 수 있는 것에 대해서 그 一例를 들어보기로 한다.

Hagen-Poiseuille의 法測에 의하면 管의 內徑을 d , 그 길이를 l , 流體의 粘度를 η , 平均流速을 u 라고 하고 管兩端의 壓力差를 p 라고 하면 다음과 같다.

$$p = \frac{32\eta l}{gd^2} u \quad (b)$$

또한 m 을 hydraulic radius라 하면 이것은 다음과 같이 定義된다.

$$m = \frac{\text{管의 } \frac{\text{單位 } \text{길이의 } \text{부피}}{\text{單位 } \text{길이의 } \text{wetting 된 } \text{表面의 } \text{넓이}}}{\text{表面의 } \text{넓이}}$$

